１２．化学変化と物質の質量・熱

①うすい硫酸＋うすい塩化バリウム水溶液

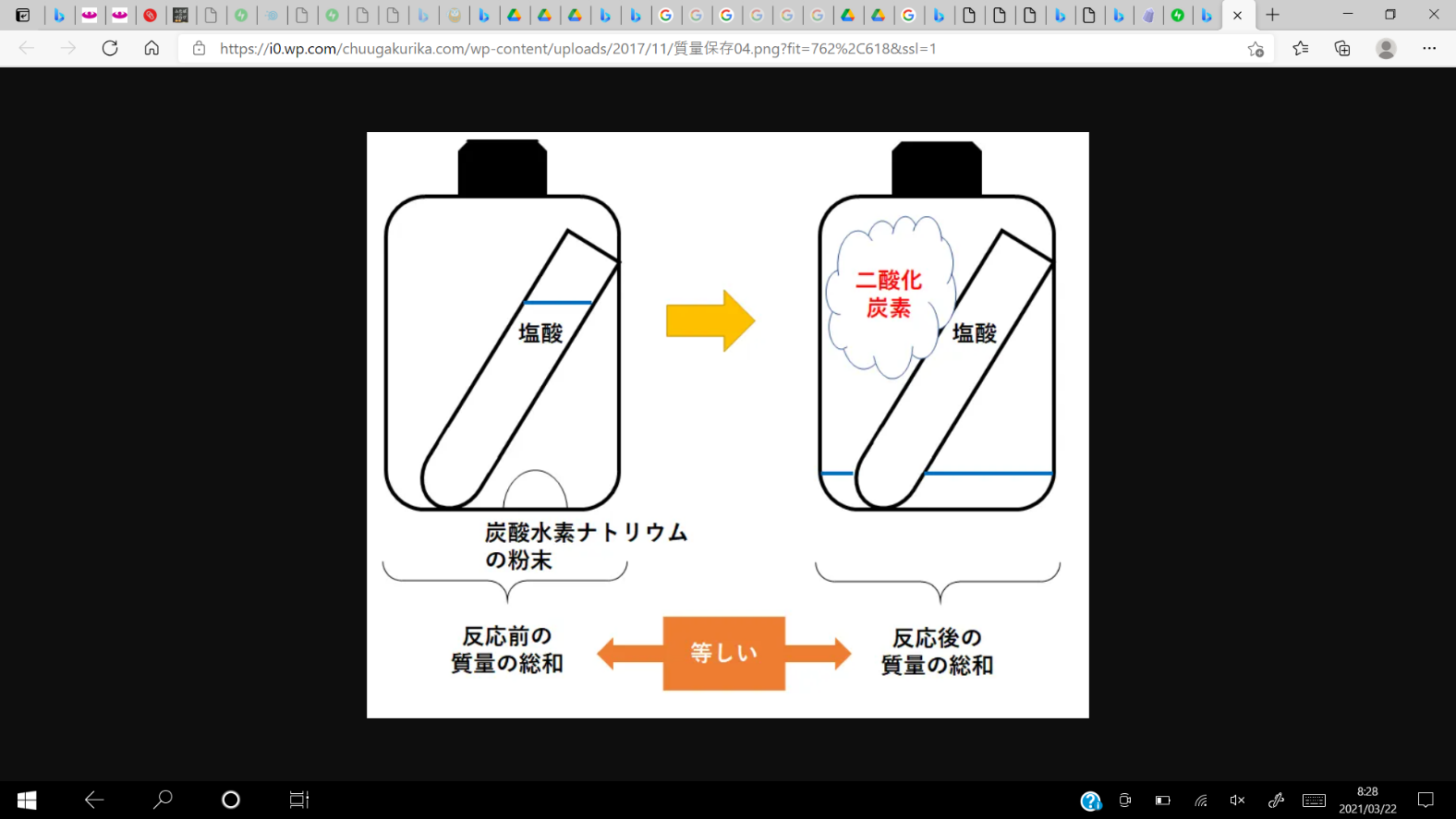
この2つを混ぜると白色の硫化バリウムの沈殿ができる。

混ぜる前と後で質量は同じ。

②うすい塩酸＋炭酸水素ナトリウム

この2つを混ぜると二酸化炭素が発生する。

混ぜる前と後で質量は同じ。これを質量保存の法則という。



＜化学反応と熱＞

A.プロパンガスに火をつける

B.鉄粉と活性炭を混ぜて食塩水をたらす

C.うすい塩酸にマグネシウムリボンをいれる

D.水酸化バリウムと塩化アンモニウムを混ぜる（アンモニアが発生）

温度が上がる反応→A,B,C

この反応を発熱反応という

温度が下がる反応→D

この反応を吸熱反応という